

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787030254726

10位ISBN编号：7030254724

出版时间：2009-9

出版时间：科学出版社

作者：刘德育，刘有训 主编

页数：397

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 前言

无机化学是高等医药院校药学、药物制剂学专业的一门重要基础课，同时它对后续的化学课程和专业课程起着至关重要的作用。

本书考虑到医药院校对本课程的要求及大学一年级学生的实际水平，在内容选择和安排上保持了无机化学学科的科学性和系统性，避免了复杂的理论推导，文字叙述也力求深入浅出，通俗易懂，便于自学。

本教材的编写思路：以创新精神为主，突出“三基”（基础理论、基本知识、基本技能）和体现“五性”（思想性、科学性、先进性、启发性、适用性），知识点明确，学生好学，教师好教；注重创新能力和实践能力的培养，为学生知识、素质、能力协调发展创造条件；将教学改革和教学经验融入教材，使学生在尽可能短的时间内掌握所学课程的知识点。

本教材在内容选编方面，有以下几个特点： 1. 注重理论联系实际和专业需要。

本教材重点阐述了与医学及药学等领域紧密相关的内容，如溶液理论、酸碱平衡、沉淀溶解平衡、氧化还原平衡、配位平衡；化学热力学基础、化学平衡和化学反应速率；原子结构理论、分子结构理论和离子键概念；元素化学概念以及s区、p区、d区、ds区和f区元素的一般性质和常见化合物，元素的生物学效应和常用药物。

2. 在不改变现有教学体制的情况下，每章增加了3~5个与本章相关的案例，大多数案例来自于药学或医学的真实例子，案例描述后根据案例情况，提出相关的问题，启发学生思维，并结合理论知识对案例进行相应的分析和总结，这样既能激发学生的学习兴趣，又能拓展学生的知识面。

## <<无机化学>>

### 内容概要

真实、典型案例与理论教学相结合，适合案例教学及PBL教学的尝试，引领当代医学教育教材发展趋势。

体现当代教育、教学和课程改革的精神和研究成果，强调学科间的联系，强化理论与实践的结合。重视实践，贴近岗位，配套教育部教学大纲，紧跟研究生入学考试和国家执业药师资格考试案例分析的命题方向。

设计精美、图文并茂、焕然一新的药学类系列教材供高等医药院校药学、药物制剂、临床药学、中药学、制药工程、医药营销、医药人力资源管理、医药公共事业管理、医药贸易，医药经济管理等药学类专业使用。

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 书籍目录

前言第1章 绪论 第1节 无机化学的发展和研究内容 第2节 无机化学与药学 第3节 无机化学课程的基本内容和学习方法第2章 溶液 第1节 溶解 第2节 混合物的组成标度 第3节 稀薄溶液的依数性 第4节 强电解质溶液第3章 弱电解质与酸碱平衡 第1节 弱电解质溶液的解离平衡 第2节 酸碱理论 第3节 酸碱溶液pH的计算第4章 难溶电解质的沉淀溶解平衡 第1节 难溶强电解质的沉淀溶解平衡 第2节 沉淀溶解平衡的移动 第3节 沉淀溶解平衡在药学中的应用第5章 缓冲溶液 第1节 缓冲溶液的基本概念 第2节 缓冲溶液的pH 第3节 缓冲作用原理 第4节 缓冲容量和缓冲范围 第5节 缓冲溶液的配制 第6节 缓冲溶液在医药上的应用第6章 化学热力学基础 第1节 热力学的一些基本概念 第2节 热力学第一定律和化学反应热效应 第3节 化学反应的方向性第7章 化学平衡 第1节 化学平衡 第2节 化学平衡的移动第8章 化学反应速率 第1节 化学反应速率及其表示方法 第2节 反应机制和反应级数 第3节 化学反应速率理论简介 第4节 温度对化学反应速率的影响 第5节 催化剂和酶第9章 氧化还原与电极电位 第1节 氧化还原反应的基本概念 第2节 原电池与电极电位 第3节 影响电极电位的因素 第4节 电极电位和电池电动势的应用 第5节 元素电位图第10章 原子结构和元素周期律 第1节 氢原子的Bohr模型 第2节 氢原子的量子力学模型 第3节 多电子原子的原子结构 第4节 原子的电子组态与元素周期表第11章 离子键、共价键和分子间作用力 第1节 离子键和离子晶体 第2节 共价键理论 第3节 分子间作用力第12章 配位化合物 第1节 基本概念 第2节 配合物的化学键理论 第3节 配位平衡 第4节 生物配体与配合物药物第13章 生命活动与化学元素 第1节 人体内元素的组成和分类及作用 第2节 常见有毒元素与癌症第14章 S区元素 第1节 氢 第2节 碱金属和碱土金属的单质 第3节 碱金属和碱土金属的化合物 第4节 锂和铍的特殊性和对角线规则 第5节 钾、钠、钙、镁和锂的生物学效应第15章 p区元素 第1节 p区元素概述 第2节 碳族和硼族元素 第3节 氮族元素 第4节 氧族元素 第5节 卤素 第6节 稀有气体第16章 d区元素 第1节 过渡元素概述 第2节 钛与钒 第3节 铬、钼和钨 第4节 锰 第5节 铁系元素 第6节 铂系元素 第7节 生物学效应及常用药物第17章 ds区元素 第1节 铜族元素 第2节 锌族元素 第3节 生物学效应及常用药物第18章 f区元素 第1节 镧系元素 第2节 锕系元素参考文献附录 附录一 我国的法定计量单位 附录二 一些物理和化学的基本常数 附录三 弱酸(弱碱)在水中的解离常数 附录四 一些难溶化合物的溶度积(298K) 附录五 一些金属配合物的累积稳定常数 附录六 一些物质的基本热力学数据 附录七 一些电对的标准电极电位(298.15K)中英文词汇对照元素周期表

## &lt;&lt;无机化学&gt;&gt;

## 编辑推荐

无机化学是高等医药院校药学、药物制剂学专业的一门重要基础课，同时它对后续的化学课程和专业课程起着至关重要的作用。

《无机化学（案例版）》考虑到医药院校对本课程的要求及大学一年级学生的实际水平，在内容选择和安排上保持了无机化学学科的科学性和系统性，避免了复杂的理论推导，文字叙述也力求深入浅出，通俗易懂，便于自学。

本教材的编写思路：以创新精神为主，突出“三基”（基础理论、基本知识、基本技能）和体现“五性”（思想性、科学性、先进性、启发性、适用性），知识点明确，学生好学，教师好教；注重创新能力和实践能力的培养，为学生知识、素质、能力协调发展创造条件；将教学改革和教学经验融入教材，使学生在尽可能短的时间内掌握所学课程的知识点。

<<无机化学>>

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介, 请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>